

1/	CD	2/	BC	3/	A	4/	BD	5/	CD
6/	AC	7/	D	8/	A	9/	AC	10/	ABD

QCM 1 : CD

- A) Faux : 3f n'existe pas
 B) Faux : 1p n'existe pas
 C) Vrai
 D) Vrai
 E) Faux

QCM 2 : BC

- A) Faux :
 B) Vrai
 C) Vrai
 D) Faux : trigonale c'est pour AX₄. Cette molécule est tétraédrique
 E) Faux

QCM 3 : A

- A) Vrai
 B) Faux
 C) Faux
 D) Faux
 E) Faux

QCM 4 : BD

- A) Faux : Base forte, carbone primaire, Solvant polaire aprotique..
 B) Vrai
 C) Faux : C'est BuLi la base forte qui favorise l'E1
 D) Vrai
 E) Faux

QCM 5 : CD

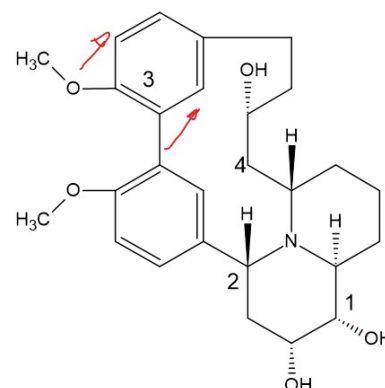
- A) Faux : C'est le hex-5-en-3-one
 B) Faux : C'est une double liaison polaire au vu de la différence d'électronégativité entre l'atome de Carbone et l'atome d'oxygène
 C) Vrai
 D) Vrai
 E) Faux

QCM 6 : AC

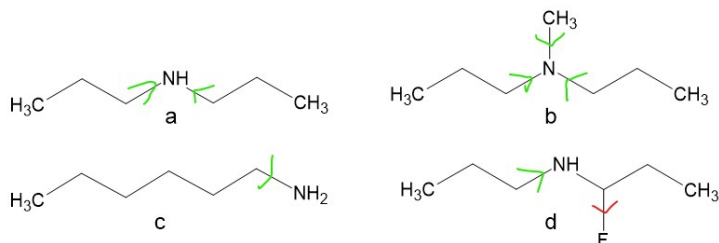
- A) Vrai
 B) Faux : Pas de mésomérie
 C) Vrai
 D) Faux : Donneur !
 E) Faux

QCM 7 : D

- A) Faux : S, le H est en avant attention
 B) Faux : R, attention le H est en avant donc on inverse
 C) Faux : Z
 D) Vrai : il n'est pas lié à 4 groupements différents
 E) Faux



QCM 8 : A



A) Vrai : plus la base reçoit des effets donneurs, plus elle sera basique. Ainsi le fluor est déstabilisateur.

B) Faux

C) Faux

D) Faux

E) Faux

QCM 9 : AC

A) Vrai

B) Faux : un aldéhyde et une cétone

C) Vrai : avec du KMnO_4 concentré en milieu acide

D) Faux : de douce

E) Faux

QCM 10 : ABD

A) Vrai

B) Vrai

C) Faux : pas du tout

D) Vrai

E) Faux